

## EUROPEAN PATENT OFFICE

## Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER : 11246665  
PUBLICATION DATE : 14-09-99

APPLICATION DATE : 27-02-98  
APPLICATION NUMBER : 10061912

APPLICANT : JAPAN SCIENCE & TECHNOLOGY CORP;

INVENTOR : OGAWA MAKOTO;

INT.CL. : C08G 77/20 C08G 77/08 C08G 77/32 C09D183/07

TITLE : SELF-RETAINING POROUS SILICA AND ITS PRODUCTION

ABSTRACT : PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a copolymer excellent in transparency and self-retaining properties, capable of presenting porous silica having a high specific surface area and useful for minute molecule-permeable materials, optical catalysts, catalyst carriers, etc., by polymerizing a mixture of specific silane compounds in the presence of a surfactant.

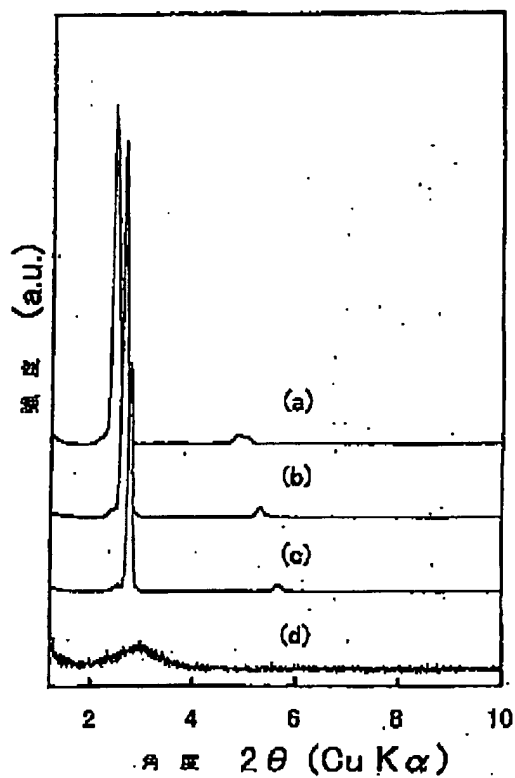
SOLUTION: This production of self-retaining porous silica is to copolymerize (B) a tetraalkoxysilane [e.g., the alkoxy is a 1-5C (branched) alkoxy] with (C) an alkenyltrialkoxysilane [e.g. the alkoxy is a 1-5C (branched) alkoxy and the alkenyl is a 2-5C (branched) alkenyl] in the presence of (A) a surfactant [e.g. a 14-30C (branched) alkyltrimethylammonium chloride]. The copolymer is obtained, e.g. by using 0.05-0.5 mole times of the component A based on the sum total mole number of the components B and C and copolycondensing them in the presence of water in an acidic condition. The objective porous silica is obtained by baking the copolymer and removing the component A.

COPYRIGHT: (C)1999,JPO

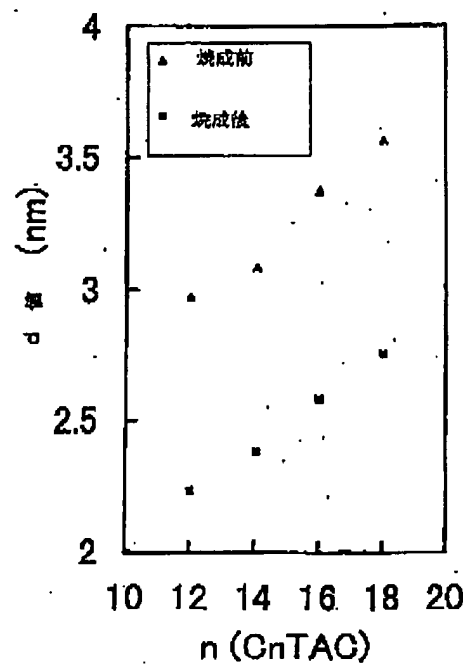
(5)

特開平11-246665

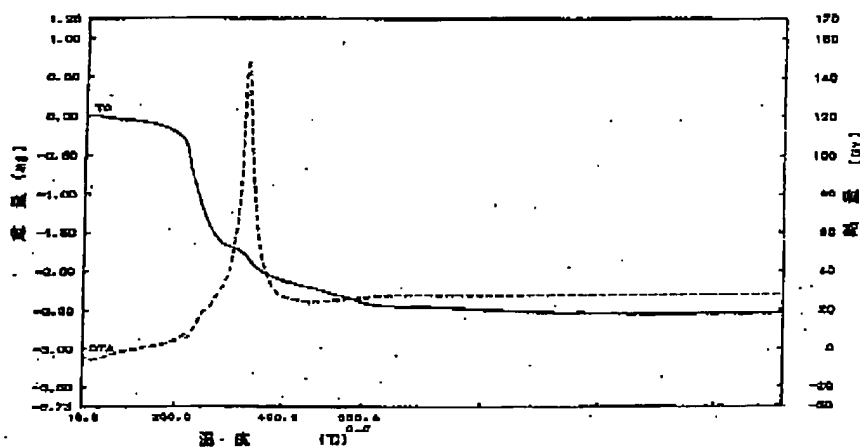
【図1】



【図2】



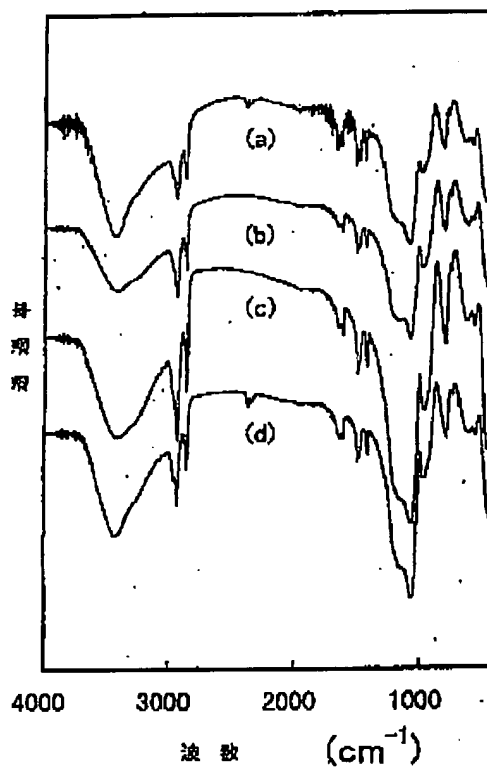
【図4】



(6)

特開平 1 1 - 2 4 6 6 5 5

【図 3】



(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平11-246665

(43) 公開日 平成11年(1999) 9月14日

(51) Int.Cl.<sup>8</sup>

識別記号

F I

C 0 8 G 77/20

C 0 8 G 77/20

77/08

77/08

77/32

77/32

C 0 9 D 183/07

C 0 9 D 183/07

審査請求 未請求 請求項の数6 F D (全 6 頁)

(21) 出願番号

特願平10-61912

(22) 出願日

平成10年(1998) 2月27日

(71) 出願人 396020800

科学技術振興事業団

埼玉県川口市本町4丁目1番8号

(72) 発明者 小川 誠

東京都三鷹市牟礼1-4-9

(74) 代理人 弁理士 佐伯 憲生

(54) 【発明の名称】 自己保持性多孔質シリカ及びその製造方法

(57) 【要約】 (修正有)

【課題】 本発明は、多孔性や透明性のみならず、自己保持性に優れた多孔質のシリカ材料を提供するものである。

【解決手段】 本発明は、テトラアルコキシシランとアルケニルオキシトリアルコキシシランとの共重合体、それからなる多孔質シリカ材料、及び多孔質シリカ膜に関する。また、本発明は、界面活性剤の存在下に、テトラアルコキシシランとアルケニルオキシトリアルコキシシランとを共縮合させ、次いでこれを焼成することからなる多孔質テトラアルコキシシランとアルケニルオキシトリアルコキシシランとの共重合体の製造方法に関する。

(2)

特開平11-246665

1

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランを、界面活性剤の存在下に重合させてなる共重合体。

【請求項2】 界面活性剤がアルキルトリメチルアンモニウム塩である請求項1に記載の共重合体。

【請求項3】 多孔質で自己保持性である請求項1又は2に記載の共重合体。

【請求項4】 請求項1、2又は3に記載の共重合体からなる多孔質シリカ材料。

【請求項5】 自己保持性膜である請求項4に記載の多孔質シリカ材料。

【請求項6】 界面活性剤の存在下に、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとを共縮合させ、次いでこれを焼成することからなる多孔質テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとの共重合体の製造方法。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する分野】本発明は、新規なシラン共重合体に関する。より詳細には、本発明は、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとを、界面活性剤の存在下に重合させてなる共重合体であり、自己保持性に優れた高比表面積の多孔質シリカに関する。

## 【0002】

【従来の技術】分子状の水や空気などの小さな分子は透過することができるが、液状の水などのように大きな物体は透過できないという、ナノサイズの微小孔を有する材料が、衣服や包装材のコーティング材料とされている。また、空気、特に酸素透過性の材料として、ナノサイズの微小孔を有する材料が包装材料やシートなどに使用されている。これらの微小分子透過性材料は、微小分子の透過性に関わる多孔性だけでなく、透明性や自己保持性などの諸特性が要求されている。また、センサー、触媒担体、特に透明性を活かして光触媒としても応用されている。

【0003】本発明者は、界面活性剤アルキルトリメチルアンモニウム塩の存在下に、テトラメトキシシランやテトラエトキシシランのような四官能性アルコキシシランを加水分解、重合して得られた溶液を基板上にスピコートすることによりシリカ界面活性剤メソ構造体が基板上に厚さ1mm程度の透明な薄膜が得られ、これを空气中で焼成し界面活性剤を除去することによりナノサイズの多孔質のシリカ材料が得られることを既に見出してきた(M.Ogawa, J. Am. Chem. Soc., 116, 7941 (1994); M.Ogawa, Chem. Commun., 1149 (1996))。

【0004】しかし、この公知の方法で得られる重合体は、膜の自己保持性が不十分で膜の取り扱い性に問題があり、実用化の障害になっている。

## 【0005】

【発明が解決すべき課題】本発明は、多孔性や透明性のみならず、自己保持性に優れた多孔質のシリカ材料を提供することを目的としている。

## 【0006】

【課題を解決するための手段】本発明は、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランを、界面活性剤の存在下に重合させてなる共重合体、それからなる多孔質シリカ材料、及び、自己保持性膜であるシリカ材料に関する。本発明に使用する界面活性剤としては、アルキルトリメチルアンモニウム塩が好ましい。また、本発明の共重合体は、多孔質で自己保持性であることを特徴とするものである。さらに、本発明は、界面活性剤の存在下に、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとを共縮合させ、次いでこれを焼成することからなる多孔質テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとの共重合体の製造方法に関する。

【0007】本発明で使用されるテトラアルコキシシランのアルコキシ基としては、炭素数1から15、好ましくは1から10、より好ましくは1から5の直鎖状又は分枝状アルコキシ基であり、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基などが挙げられる。本発明のテトラアルコキシシランの4個のアルコキシ基は、同一であってもよいし、相互に異なってもよいが、同一のアルコキシ基を有するものが好ましい。また、本発明のテトラアルコキシシランは、アルコキシ基の一部又は全部が置換又は非置換フェノキシ基になっていてもよい。本発明のテトラアルコキシシランとしては、例えば、テトラメトキシシラン(TMOS)、テトラエトキシシラン、テトラプロポキシシラン、ジメトキシジエトキシシランなどがある。

【0008】本発明で使用されるアルケニルトリアルコキシシランのアルコキシ基は、前記したアルコキシ基でよく、これらのアルコキシ基は同一であっても相互に異なるものであってもよい。また、アルケニルトリアルコキシシランのアルケニル基としては、炭素数2から15、好ましくは2から10、より好ましくは2から5の直鎖状又は分枝状アルケニル基であり、例えば、ビニル基、1-プロピレン基、1-ブチレン基などが挙げられる。本発明のアルケニルトリアルコキシシランのアルコキシ基は、3個である必要はなく、2個であってもよく、アルコキシ基の一部又は全部が置換又は非置換フェノキシ基であってもよい。本発明のアルケニルトリアルコキシシランとしては、ビニルトリメトキシシラン(VTMO S)、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリプロポキシシラン、1-プロピレントリメトキシシラン、1-プロピレントリエトキシシラン、1-プロピレントリプロポキシシラン、ビニルジメトキシエトキシシランなどが挙げられる。

【0009】本発明のアルケニルトリアルコキシシラン

(3)

特開平 11-246665

の使用量は、テトラアルコキシシランの等量以下であり、好ましくはテトラアルコキシシラン 1 モルに対してアルケニルトリアルコキシシランが 0.01~0.8 モル、より好ましくは 0.1~0.5 モルである。

【0010】本発明で使用する界面活性剤としては、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとを共縮合できるものであれば、特に制限はない。これは、この重合反応で得られた共重合体を焼成するときに、重合反応のときに存在していた界面活性剤が除去されてしまうからである。しかし、後述するように、得られた共重合体の秩序構造は重合反応で使用する界面活性剤の種類や大きさに依存しているようであるから、目的とする秩序構造に応じて界面活性剤を選択する必要がある。

【0011】このような目的で使用する界面活性剤としては、テトラアルキルアンモニウム塩が好ましい。テトラアルキルアンモニウム塩のアルキル基としては、炭素数 1 から 30、好ましくは 1 から 20 の直鎖状又は分枝状アルキル基であり、4 個のアルキル基は、同一であってもよいし、相互に異なってもよいが、アルキルトリメチル体が好ましい。アルキルトリメチルアンモニウム塩のアルキル基は、炭素数 14 以上の比較的長鎖のものが好ましい。界面活性剤のテトラアルキルアンモニウム塩の対イオンとしては、塩素イオン、臭素イオンなどのハロゲンイオンが好ましいが、これらに限定されるものではない。界面活性剤のテトラアルキルアンモニウム塩としては、テトラデカニルトリメチルアンモニウム塩化物、ヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物、オクタデカニルトリメチルアンモニウム塩化物、エイコサニルトリメチルアンモニウム塩化物などが挙げられる。

【0012】本発明の界面活性剤の使用量は、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランの合計モル数に対して、0.05~0.5 モル、好ましくは 0.1~0.3 モルであるが、特に限定されない。

【0013】本発明のテトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとの共重合体は、界面活性剤の存在下に、テトラアルコキシシランとアルケニルトリアルコキシシランとを共縮合させ、次いでこれを焼成することにより製造することができる。共縮合反応は、水の存在下に行われる。反応条件としては、通常の加水分解の条件でよく、反応温度は、室温から溶媒の沸点温度、好ましくは室温から 80℃程度である。pH は、酸性側であればよい。水のほかに特に溶媒を使用する必要はないが、水と混合し得る有機溶媒を併用することもできる。

【0014】共重合反応で得られた溶液を、好ましくはシート状に展開して通常の方法により乾燥する。シート状に展開する方法としては、通常の成形方法によることもできるが、特に薄膜を製造する場合にはスピンコート

による方法をとることもできる。その後、得られた乾燥物を焼成する。焼成は空気中で行うことができるが、これに限定されるものではない。焼成温度としては、反応時に存在していた界面活性剤が除去される温度であれば、特に制限はないが、250℃以上、好ましくは 300℃以上である。

【0015】本発明の共重合体は、透明で自己保持性のメソ構造体である。X 線回折パターンにおいて、低角度に一本の回折ピークが見られる。図 1 は、界面活性剤として、オクタデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>18</sub>TAC) (図 1 中の (a))、ヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>16</sub>TAC) (図 1 中の (b))、テトラデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>14</sub>TAC) (図 1 中の (c))、ドデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>12</sub>TAC) (図 1 中の (d))、を使用して製造された本発明の共重合体の X 線回折パターンである。この X 線回折パターンから得られる d 値は、使用した界面活性剤のアルキル鎖長に依存して変化し、C<sub>18</sub>TAC、C<sub>16</sub>TAC、および、C<sub>14</sub>TAC の時、それぞれ 3.68、3.34 および 3.20 nm であった (図 2 参照)。図 2 は、X 線回折パターンから得られた d 値を示したものであり、黒三角印は各々の界面活性剤を使用した場合の焼成前の d 値であり、黒四角印は焼成後の d 値を示している。また、焼成による界面活性剤の除去後もマクロな形態は保持され、X 線回折パターンにおけるピークは残存し秩序構造が維持されることがわかった。

【0016】本発明の共重合体のメソ構造は、重合反応時に使用される界面活性剤が秩序構造の形成に寄与していることが示された。本発明の方法では、溶媒の揮発に伴い秩序構造が形成されると考えられ、テトラメトキシシラン (TMOS) を単独で使用した従来の系では自己保持性の膜を得るのは困難であったのに対して、三官能性のビニルトリメトキシシラン (VTMOS) を添加することにより自己保持性のメソ構造体膜が得られた。この原因は、三官能性のビニルトリメトキシシラン (VTMOS) を添加することにより、生成物のゲル化速度が遅くなるからであると考えられるが、予想外のことであった。

【0017】図 3 は、本発明の共重合体のフーリエ変換赤外線スペクトル (FTIR) を示したものである。図 2 中の (a)、(b)、(c)、及び、(d) は、前記の図 1 と同様に、界面活性剤としてオクタデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>18</sub>TAC) (図 2 中の (a))、ヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>16</sub>TAC) (図 2 中の (b))、テトラデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>14</sub>TAC) (図 2 中の (c))、ドデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 (C<sub>12</sub>TAC) (図 2 中の (d)) を使用して製造された本発明の共重合体を示している。

(4)

特開平11-246665

5

6

【0018】図4は、界面活性剤としてオクタデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{18}$  TAC) を使用して製造された本発明の共重合体の熱重量分析 (TG) 及び示差熱分析 (DTA) を示したものである。

【0019】本発明は、透明性、自己保持性に優れ、高比表面積の多孔質のシリカ共重合体を提供するものであり、特に膜状又はシート状の成形品として有用な材料を提供するものである。

【0020】

【実施例】次に、本発明を実施例により説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0021】実施例1

テトラメトキシシラン (TMOS) 1g (3モル (モル比)) と、ビニルトリメトキシシラン (VTMOS) 0.325g (1モル (基準モル比)) を、水中に入れ、この中にヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{16}$  TAC) 0.350g (0.5モル (モル比)) を加えて、塩酸で酸性にした ( $pH < 1$ )。この混合物を、20℃で反応させて、均一な溶液を得た。得られた均一な溶液を、基板上に展開し、60℃で24時間乾燥して、目的の共重合体を得た。これを真空中で、550℃5時間、焼成して界面活性剤を除去した共重合体を得た。得られた共重合体のX線回折パターンを図1 (図1中の (a)) に、フーリエ変換赤外線スペクトル (FTIR) を図3 (図3中の (a)) に、熱重量分析 (TG) 及び示差熱分析 (DTA) を図4に示す。得られた共重合体は、多孔質で自己保持性に優れたものであった。

【0022】実施例2

使用する界面活性剤を、実施例1のヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物に代えて、オクタデシルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{18}$  TAC) を用いて、実施例1と同様にして共重合体を得た。得られた共重合体のX線回折パターンを図1 (図1中の (b)) に、フーリエ変換赤外線スペクトル (FTIR) を図3 (図3中の (b)) に示す。得られた共重合体は、多孔質で自己保持性に優れたものであった。

【0023】実施例3

使用する界面活性剤を、実施例1のヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物に代えて、テトラデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{14}$  TAC) を用いて、実

施例1と同様にして共重合体を得た。得られた共重合体のX線回折パターンを図1 (図1中の (c)) に、フーリエ変換赤外線スペクトル (FTIR) を図3 (図3中の (c)) に示す。得られた共重合体は、多孔質で自己保持性に優れたものであった。

【0024】実施例4

使用する界面活性剤を、実施例1のヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物に代えて、ドデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{12}$  TAC) を用いて、実施例1と同様にして共重合体を得た。得られた共重合体のX線回折パターンを図1 (図1中の (d)) に、フーリエ変換赤外線スペクトル (FTIR) を図3 (図3中の (d)) に示す。得られた共重合体は、多孔質で自己保持性に優れたものであった。

【0025】

【発明の効果】本発明は、透明性、自己保持性に優れ、高比表面積の多孔質のシリカ共重合体を提供するものであり、特に膜状又はシート状の成形品として有用な材料を提供するものである。

【図面の簡単な説明】

【図1】図1は、本発明の共重合体のX線回折パターンを示すものである。

【図2】図2は、本発明の共重合体のd値を示すものである。

【図3】図3は、本発明の共重合体のFTIRを示すものである。

【図4】図4は、本発明の共重合体の熱重量分析 (TG) 及び示差熱分析 (DTA) を示すものである。

【符号の説明】

(a) 界面活性剤としてオクタデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{18}$  TAC) を使用した共重合体を用いたもの。

(b) 界面活性剤としてヘキサデシルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{16}$  TAC) を使用した共重合体を用いたもの。

(c) 界面活性剤としてテトラデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{14}$  TAC) を使用した共重合体を用いたもの。

(d) 界面活性剤としてドデカニルトリメチルアンモニウム塩化物 ( $C_{12}$  TAC) を使用した共重合体を用いたもの。